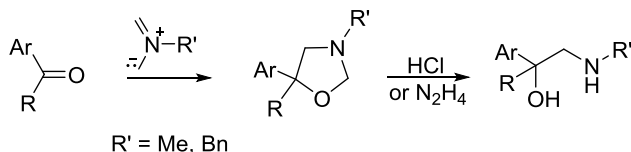


образованием промежуточных интермедиатов – 5-арилоксазолидинов. Вторая – деметилирование оксазолидинового кольца в результате простого нагревания в алифатическом спирте с соляной кислотой или обработкой гидразин гидратом в этаноле. Следует отметить, что нестабилизированные азометин-илиды легко доступны и обладают высокой нуклеофильностью.



В ходе исследований нами были проведены реакции с различными ароматическими альдегидами с электронодонорными и электроноакцепторными заместителями, а также с диарилкетонами и 1,2-дикетонами.

Отличительной особенностью данного простого метода является отсутствие необходимости в хроматографической очистке на любой из стадий, а также его легкая масштабируемость.

Работа выполнена при финансовой поддержке РФФ грант № 14-13-00388.

ТЕТРАКАРБОНИЛФЕНАНТРОЛИНОВЫЕ КОМПЛЕКСЫ МЕТАЛЛОВ 6 ГРУППЫ В РЕАКЦИЯХ С ОКСОДИЕНАМИ: ТЕОРЕТИЧЕСКОЕ И ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНОЕ ИССЛЕДОВАНИЕ

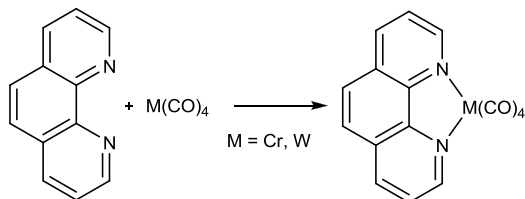
Васильев Е.В., Черкасов Р.А., Курамин А.И.

Казанский федеральный университет
420008, г. Казань, ул. Кремлевская, д. 18

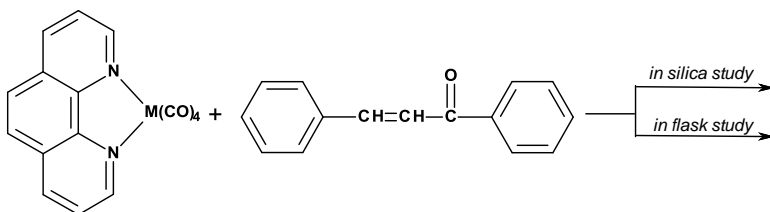
Ранее было продемонстрировано, что использование металлоорганических соединений с карбонильными лигандами в реакциях с оксодиенами, не позволяет выделять и изучать получаемые соединения на препаративном уровне из-за их термодинамической неустойчивости и склонности к диспропорционированию [1].

В качестве устойчивой к диспропорционированию металлоорганической платформы для региоселективной функционализации элементоорганических соединений выгоднее использовать металлоорганические соединения, в которых для понижения вероятности диспропорционирования часть карбонильных лигандов замещена на полидентатный

лиганд. В поисках подходящих лигандов мы изучили возможность стабилизации металлоорганических соединений с помощью о-фенантролина.



Мы осуществили синтез орто-фенантролинтетракарбонилметаллов(0) и изучили их реакцию с 1,3-дифенил-2-пропен-1-оном и 1,3-дифенил-2-пропен-1-тионом. Взаимодействие полученного комплекса с гетеродиенами изучали как экспериментально (in flask), так и теоретически (in silica).



В докладе обсуждаются структуры продуктов реакций и механизмы их образования.

1. Курамшин А.И., Курамшина Е.А., Черкасов Р.А. // Журн. орг. химии. 2004. Т. 40, вып. 9. С. 1315–1323.

ИССЛЕДОВАНИЕ ИНГИБИРУЮЩЕЙ СПОСОБНОСТИ ПРОИЗВОДНЫХ 5-(4'-ХЛОРФЕНИЛ)-1,3,4-ТИАДИАЗИНА В ОТНОШЕНИИ РЕАКЦИИ НЕФЕРМЕНТАТИВНОГО ГЛИКОЗИЛИРОВАНИЯ БЕЛКА

*Воздвиженская О.А., Осинников Е.В., Рязанцева Ю.М., Саватеева Е.А.,
Сидорова Л.П., Цейтлер Т.А., Емельянов В.В.*

Уральский федеральный университет
620002, г. Екатеринбург, ул. Мира, д. 19

Неферментативное гликозилирование белка (НГБ) – спонтанная химическая реакция между карбонильными группами моносахаридов и аминокруппами белка, играющая важную роль в нарушении функций